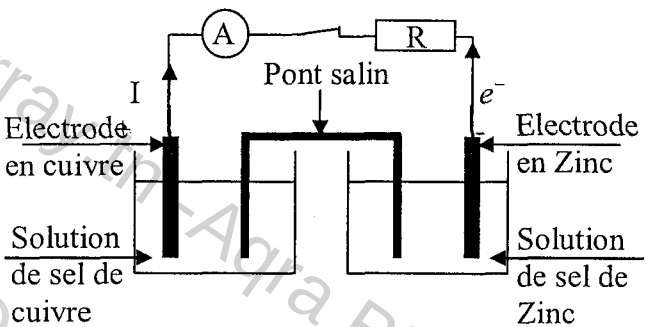
Correction

EXERCICE 1 :

1) Les couples redox mis en jeu sont : Zn^{2+}/Zn et Cu^{2+}/Cu.
2)
   a) L'électrode de cuivre est placée à gauche, d'où le symbole est :
      $Cu \mid Cu^{2+} \parallel Zn^{2+} \mid Zn$
   b) l'équation associée est : $Cu + Zn^{2+} \rightleftharpoons Cu^{2+} + Zn$
3) L'électrode de cuivre constitue la borne positive ⇔ il y a gain d'électrons, donc il s'agit d'une réduction au niveau de L'électrode de cuivre :
   $Cu^{2+} + 2\ e^- \longrightarrow Cu$
   Alors l'électrode de Zinc constitue la borne négative ⇔ il y a perte d'électrons, donc il s'agit d'une oxydation au niveau de L'électrode de Zinc :
   $Zn \longrightarrow Zn^{2+} + 2\ e^-$.
4) a)



   b) Le pont salin assure le contact électrique entre les deux solutions aqueuses (et leur neutralité électrique) contenues dans les deux compartiments de la pile et la continuité du courant électrique (fermeture du circuit).

EXERCICE 2 :

1)
   a) Le carbone a un rôle de conducteur des électrons.
   b)
      - La tige de graphite en contact direct avec le dioxyde de manganèse $MnO_{2\ (solide)}$ et du graphite en poudre, constituent le pôle positif.
      - La plaque de Zinc en en contact direct avec l'électrolyte constituée d'une solution gélifiée de chlorure d'ammonium NH_4Cl et de chlorure de zinc $ZnCl_2$, l'électrode de zinc constitue le pôle négatif

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn